

LA Japanese
 IC ICM C07D301-28
 ICA A61K031-16; B01J031-02; C07B053-00; C07B061-00; C07D303-22
 CC 25-19 (Benzene, Its Derivatives, and Condensed Benzenoid Compounds)
 FAN.CNT 1

	PATENT NO.	KIND	DATE	APPLICATION NO.	DATE
PI	JP 04198175	A2	19920717	JP 1990-331091	19901128
	JP 06037482	B4	19940518		
PRAI	JP 1990-331091		19901128		

CLASS

PATENT NO.	CLASS	PATENT FAMILY CLASSIFICATION CODES
JP 04198175	ICM	C07D301-28
	ICA	A61K031-16; B01J031-02; C07B053-00; C07B061-00; C07D303-22

OS CASREACT 117:212160

AB H₂NCOCH₂C₆H₄OR-p (II; R = glycidyl) is prepared by treating H₂NCOCH₂C₆H₄OH-p (III) with optically active epichlorohydrin (IV) using alkali hydroxides (A) at equivalent ratio of A/III 1-1.5 in H₂O-containing solvents in the presence of R₁R₂R₃R₄N+X- (R₁-R₄ = C₁-16 alkyl, alkenyl, aralkyl, aryl; X = Cl, Br, HSO₄, OH, iodine). Optically active atenolol is prepared by treating II with Me₂CHNH₂. An aqueous (R)-(-)-IV was treated dropwise with a mixture of III (35.7 g), benzyltrimethylammonium chloride, and NaOH (9.44 g) in H₂O at 5° over 1 h, stirred at 5° for 51 h, neutralization by HCl, the suspension was treated added into Me₂CHNH₂ at 10° over 1 h, then stirred at 20° for 3.5 h to give 72.2% (S)-(-)-atenolol of 94.8% e.e.

ST atenolol prepn; hydroxyphenylacetamide etherification
 epichlorohydrin; isopropylamine ring cleavage
 glycidyloxyphenylacetamide

IT 51594-55-9, (R)-(-)-Epichlorohydrin, reactions

IT 67843-74-7, (S)-(+)-Epichlorohydrin, reactions

RL: RCT (Reactant); RACT (Reactant or reagent)
 (etherification by, of hydroxyphenylacetamide)

IT 17194-82-0

RL: RCT (Reactant); RACT (Reactant or reagent)
 (etherification of, by optically active epichlorohydrin)

IT 1310-73-2, Sodium hydroxide, uses

IT 1643-19-2, Tetra-n-butylammonium bromide

RL: USES (Uses)

(in etherification of hydroxyphenylacetamide by epichlorohydrin)

IT 56-93-9, Benzyltrimethylammonium chloride

RL: RCT (Reactant); RACT (Reactant or reagent)

(in etherification of hydroxyphenylacetamide by epichlorohydrin)

IT 56715-12-9P 136259-70-6P

RL: RCT (Reactant); SPN (Synthetic preparation); PREP (Preparation); RACT (Reactant or reagent)

(preparation and ring cleavage of, by isopropylamine)

IT 56715-13-0P, (R)-(+)-Atenolol 93379-54-5P,

(S)-(-)-Atenolol

RL: SPN (Synthetic preparation); PREP (Preparation)
 (preparation of)

IT 75-31-0, Isopropylamine, reactions

RL: RCT (Reactant); RACT (Reactant or reagent)

(ring cleavage by, of glycidyloxyphenylacetamide)

IT 51594-55-9, (R)-(-)-Epichlorohydrin, reactions

IT 67843-74-7, (S)-(+)-Epichlorohydrin, reactions

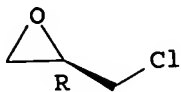
RL: RCT (Reactant); RACT (Reactant or reagent)

(etherification by, of hydroxyphenylacetamide)

RN 51594-55-9 HCAPLUS

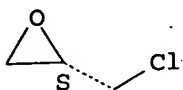
CN Oxirane, (chloromethyl)-, (2R)- (9CI) (CA INDEX NAME)

Absolute stereochemistry. Rotation (-).

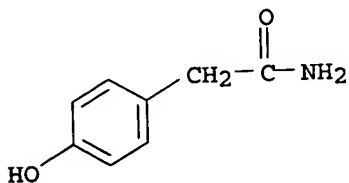


RN 67843-74-7 HCAPLUS
CN Oxirane, (chloromethyl)-, (2S)- (9CI) (CA INDEX NAME)

Absolute stereochemistry. Rotation (+).



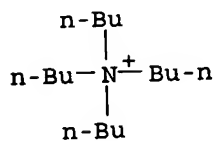
IT 17194-82-0
RL: RCT (Reactant); RACT (Reactant or reagent)
(etherification of, by optically active epichlorohydrin)
RN 17194-82-0 HCAPLUS
CN Benzeneacetamide, 4-hydroxy- (9CI) (CA INDEX NAME)



IT 1310-73-2, Sodium hydroxide, uses
1643-19-2, Tetra-n-butylammonium bromide
RL: USES (Uses)
(in etherification of hydroxyphenylacetamide by epichlorohydrin)
RN 1310-73-2 HCAPLUS
CN Sodium hydroxide (Na(OH)) (9CI) (CA INDEX NAME)

Na-OH

RN 1643-19-2 HCAPLUS
CN 1-Butanaminium, N,N,N-tributyl-, bromide (9CI) (CA INDEX NAME)



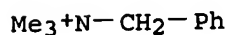
● Br⁻

IT 56-93-9, Benzyltrimethylammonium chloride

RL: RCT (Reactant); RACT (Reactant or reagent)
(in etherification of hydroxyphenylacetamide by epichlorohydrin)

RN 56-93-9 HCAPLUS

CN Benzenemethanaminium, N,N,N-trimethyl-, chloride (9CI) (CA INDEX NAME)



● Cl^-

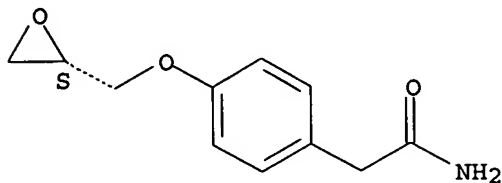
IT 56715-12-9P 136259-70-6P

RL: RCT (Reactant); SPN (Synthetic preparation); PREP
(Preparation); RACT (Reactant or reagent)
(preparation and ring cleavage of, by isopropylamine)

RN 56715-12-9 HCAPLUS

CN Benzeneacetamide, 4-[(2S)-oxiranylmethoxy]- (9CI) (CA INDEX NAME)

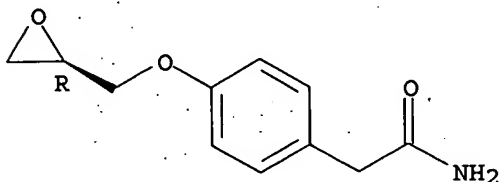
Absolute stereochemistry. Rotation (+).



RN 136259-70-6 HCAPLUS

CN Benzeneacetamide, 4-(oxiranylmethoxy)-, (R)- (9CI) (CA INDEX NAME)

Absolute stereochemistry.



IT 56715-13-0P, (R)-(+)-Atenolol 93379-54-5P,
(S)-(-)-Atenolol

RL: SPN (Synthetic preparation); PREP (Preparation)
(preparation of)

RN 56715-13-0 HCAPLUS

CN Benzeneacetamide, 4-[(2R)-2-hydroxy-3-[(1-methylethyl)aminol]propoxy]-
(9CI) (CA INDEX NAME)

Absolute stereochemistry. Rotation (+).

⑫ 公開特許公報(A) 平4-198175

⑤Int. Cl. ⁵	識別記号	庁内整理番号	④公開 平成4年(1992)7月17日
C 07 D 301/28		7822-4C	
// A 61 K 31/16	ABQ		
	ABS		
	ABU		
B 01 J 31/02	1 0 2		
C 07 B 53/00		C 8217-4H	
61/00	3 0 0		
C 07 D 303/22		7822-4C	
審査請求 未請求 請求項の数 4 (全6頁)			

⑭発明の名称 光学活性アテノロール及びその中間体の製法

⑯特 願 平2-331091

⑰出 願 平2(1990)11月28日

⑱発明者 竹 平 喜 和 兵庫県伊丹市鈴原町5-5-4
 ⑱発明者 皿 海 伸 明 兵庫県尼崎市立花町2丁目2-7
 ⑱発明者 北 折 和 洋 兵庫県伊丹市野間字森本616
 ⑲出願人 ダイソー株式会社 大阪府大阪市西区江戸堀1丁目10番8号
 ⑳代理人 弁理士 門 多 透

明 細 書

(※は不斉炭素を表わす。)

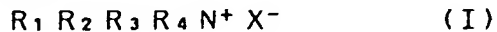
1. 発明の名称 光学活性アテノロール及び
その中間体の製法

2. 特許請求の範囲

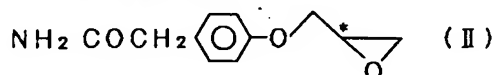
(1) 含水溶媒中 0~35℃で式NH₂COCH₂

①-OHで表わされる化合物に対して 1~1.5倍
当量の水酸化アルカリを用い、式NH₂COCH₂

①-OHで表わされる化合物と光学活性エビクロ
ロヒドリンとを反応させる際に、下記一般式(I)
で表わされる第4級アンモニウム塩を添加するこ
とを特徴とする下記式(II)で表わされる化合物
の製法。



(一般式(I)中R₁, R₂, R₃及びR₄は互
いに異なってもよい炭素数1~16のアルキ
ル基, アルケニル基, アラルキル基又はアリ
ル基を表わし, Xは塩素, 臭素, ヨウ素, HS
O₄⁻又は水酸基を表わす。)



(2) 請求項1記載の方法で得た式(I)で表わさ
れる化合物をイソプロピルアミンと反応させるこ
とを特徴とする光学活性アテノロールの製法。

(3) 光学活性アテノロールの不斉炭素の立体配置
がS体である請求項2記載の製法。

(4) 請求項1記載の方法で得た式(I)で表わさ
れる化合物を有機溶媒を用いて再結晶したのち、
イソプロピルアミンと反応させることを特徴とす
る光学純度の高いアテノロールの製法。

3. 発明の詳細な説明

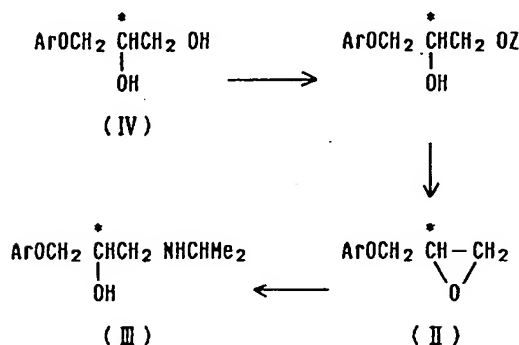
(産業上の利用分野)

本発明は狭心症・不整脈・高血圧症の治療薬と
して有効なアテノロール及びその中間体の光学活
性体の製法に関する。アテノロールは上記の症状
に対して治療薬としてよく用いられているβプロ
ロッカーの中でも特に優れた薬理作用を有し、注目
されている医薬品である。β-ブロッカーは光学
活性体が存在し、中でもS体が有効な薬理作用を
有することが一般に知られている。

最近アテノロールについてもS体のみが血圧降下、徐脈作用を有することが報告されている(A. Pearson, T. E. Gaffney, T. Walle, P. J. Privitera, J. Pharmacol. Exp. Ther., 250(3), 759(1989))。

(従来の技術)

従来光学活性アテノロールの製法としては D-マンニトールを出発原料とする下記の方法が知られている(特開昭50-77331, DE 2453324)。



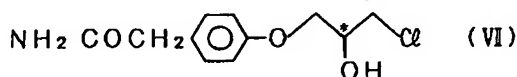
(Arは NH_2COCH_2 を、Zはハロゲン又はスルホニルオキシ基を、*は不斉炭素を表わす。)

(発明が解決しようとする課題)

しかしながらこの方法では化合物(IV)の合成に多段階を有し、しかも化合物(IV)の一級水酸基をハロゲンもしくはスルホニルオキシ基に変換する際、反応試剤と NH_2COCH_2 基が反応して NCCH_2 基へ変化した副生物が多量に生じ、収率も50%以下であり、かつ二級水酸基への反応もいくぶんおこるため得られるグリシジルエーテル(II)の光学純度は44%ee程度と低いものであり、実用性に乏しい方法である。

一方ラセミ体アテノロールのための中間体(II)のラセミ体を製造する方法としては、式 $\text{NH}_2\text{COCH}_2\text{OCH}_2\text{O}^+\text{H}$ を過剰のエピクロロヒドリン中で少量のピペリジンやピペリジン塩酸塩等のアミン或いはその塩を添加することもある高温(90~116℃)で長時間反応させる方法が知られている(特公昭53-5287)が、この方法では高純度の光学活性なグリシジルエーテル(II)を得ることができない。すなわち、この条件下で光学活性エピクロロヒドリンを用いると、反応中に生じ

るクロロヒドリン体(VI)

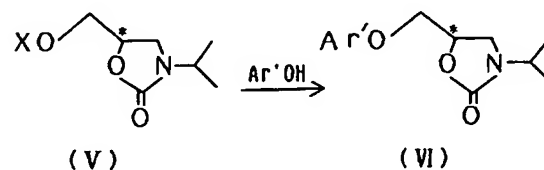


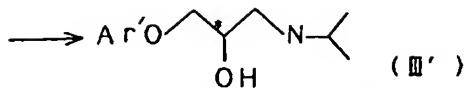
からグリシジルエーテル(II)への変換の際生じる塩化水素が光学活性エピクロロヒドリンに付加して1,3-ジクロロプロパノールを副生し、このものが塩化水素の脱離を伴って再閉環してラセミ体エピクロロヒドリンとなる。エピクロロヒドリンのラセミ化とそれから生じるグリシジルエーテル(II)のラセミ体のために目的の化合物(II)の光学純度は70%ee以下に低下し、また、過剰に用いた光学活性エピクロロヒドリンはラセミ化するので、回収しても再使用は困難である。

他方エポキシ樹脂のモノマー製造に用いられるグリシジルエーテルの一般的製造方法としてフェノール類に対して3~7倍当量のエピクロロヒドリンを用い、15~45%水酸化アルカリ水溶液をフェノール類に対し1~2倍当量加え、45~90℃の温度で数時間反応させる方法が公知であるが、こ

の方法により光学活性エピクロロヒドリンと $\text{NH}_2\text{COCH}_2\text{OCH}_2\text{O}^+\text{H}$ を反応させると、副生する塩化ナトリウムのために45~90℃で光学活性エピクロロヒドリンが急速にラセミ化し、併せて同温度で生成するグリシジルエーテル(II)の NH_2COCH_2 基が水酸化ナトリウムのために急速に加水分解を起すので、目的とするグリシジルエーテル(II)の化学収率、光学収率が非常に悪く、過剰に用いた光学活性エピクロロヒドリンもラセミ化のため回収しても再使用できないという致命的欠点をもっている。

また光学活性β-ブロッカーの合成によく用いられる下記の方法では

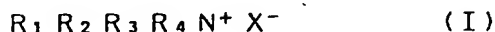




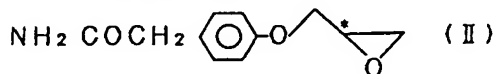
(A r' はアリール基, X は脱離基, * は不斉炭素を表す。) アリールオキシオキサゾリジン-2-オン (VI) の環開裂がアルカリ加水分解の強い条件を必要とし、その際アルカリ条件下で不安定な NH₂ COCH₂ 基が分解するためにアテノロールの合成には用いることができない。

本発明者らは、先に式 $\text{NH}_2\text{COCH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ で表わされる化合物と光学活性エビクロロヒドリンとを含水溶液中 0~45℃で水酸化アルカリ存在下に反応させることにより光学純度の高いグリシジルエーテル(Ⅱ)を得る方法(特願平1-213148)並びに、光学純度の高いアテノロールの酸塩がラセミ体の酸塩より溶解度が高いことを利用した精製法(特願平1-344447)を完成した。

しかしながら、上記のグリシジルエーテル(II)の製法においても未だ収率が60~70%と低く、副



(一般式 I) 中 R_1 , R_2 , R_3 及び R_4 は互いに異なってもよい炭素数 1~16 のアルキル基, アルケニル基, アラルキル基又はアリール基を表わし, X は塩素, 臭素, ヨウ素, HSO_4^- 又は水酸基を表わす。)



(*は不斉炭素を表わす。)

を提供しようとするものである。



この反応に用いる含水溶媒としては水又は下記の有機溶媒との混合物から選ばれる。即ち、メタノール、エタノール、イソプロピルアルコールなどのアルコール類、エーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサンなどのエーテル類、ヘキサン、ヘプタン、ベンゼン、トルエンなどの炭化水素、ジクロロメタン、ジクロロエタンなどのハロゲン化炭化水素、アセトン、メチルエチルケトンなどのケトン類、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシドなどの非プロトン系極性溶媒を各々単独

生物が多い等の欠点があった。

(課題を解決するための手段)

本発明者らは、上記の点に鑑み、効率のよい、ラセミ化を起さず光学純度の高いグリシジルエーテル(Ⅱ)の製法を得る目的で鋭意検討した。その結果式 $\text{NH}_2\text{COCH}_2\text{—}\text{⑤}\text{—OH}$ で表わされる化合物と光学活性エピクロロヒドリンを水酸化アルカリの存在下で反応させる際第4級アミンを添加することにより上記目的を充分達成しうることを見出し、本発明を完成させるに至った。

本発明は、含水溶媒中 0~35℃で式 $\text{NH}_2\text{C}(\text{OCH}_2\text{C}_6\text{H}_4)\text{OH}$ で表わされる化合物に対して 1~1.5倍当量の水酸化アルカリを用い、式 $\text{NH}_2\text{C}(\text{OCH}_2\text{C}_6\text{H}_4)\text{OH}$ で表わされる化合物と光学活性エピクロロヒドリンとを反応させる際に、下記一般式 (I) で表わされる第 4級アンモニウム塩を添加することを特徴とする下記式 (II) で表わされる化合物の製法であり、更に化合物 (II) をイソプロピルアミンと反応させることを特徴とする光学活性アテノロール (III) の製法

あるいは 2種以上を混合して水に加えても良く、均一系でも不均一系でも良い。水溶媒で反応させると目的の光学活性グリシジルエーテル(Ⅱ)が固形物として析出するので後処理が非常に簡単で好ましい。基質や塩基の水に対する仕込量が多いときは、原料のエピクロロヒドリンが生成物(Ⅱ)を取りこみ、粘稠スラリー液となるため上記の有機溶媒を各々単独あるいは混合して水に加えるとエピクロロヒドリンと(Ⅱ)が分散し、攪拌しやすくすることができる。用いる水の量は NH_2COCH_2  -OH に対して 1~20倍重量が適当である。もし有機溶媒を添加するときは水に対して 1: 1~0.0001 (v/v比) で用いることができる。また生成物の析出を容易にするために反応系に食塩や塩化カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、硫酸マグネシウム、硫酸ナトリウムを適量添加しても良い。水酸化アルカリとしては水酸化リチウム、水酸化ナトリウム又は水酸化カリウムが好ましく用いられ、その量は NH_2COCH_2  -OH に対して 1~ 1.5倍当量が適当である。

光学活性エピクロロヒドリンは $\text{NH}_2\text{COCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{Cl}$ に対して 1~3モル当量、好ましくは 1.1~2.0モル当量が適当である。反応はエピクロロヒドリンを $\text{NH}_2\text{COCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{Cl}$ のアルカリ水溶液に加えていっても、また $\text{NH}_2\text{COCH}_2\text{CH}(\text{OM})\text{CH}_2\text{Cl}$ (Mはアルカリ金属) の固形あるいは水溶液としてエピクロロヒドリンに加えても良い。

本発明に用いる第4級アミンは、式(I)において、 R_1, R_2, R_3, R_4 が互いに異なっているもよい、炭素数 1~16のアルキル基、アルケニル基、アリール基又はアラルキル基を表わし、Xは塩素、臭素、ヨウ素、 HSO_4^- 又は水酸基を表わすものである。その具体例としては、臭化ベンジルトリメチルアンモニウム、塩化ベンジルトリエチルアンモニウム、ヨウ化β-メチルコリン、臭化n-オクチルトリメチルアンモニウム、塩化ジアリルジメチルアンモニウム、フェニルトリメチルアンモニウムハイドロキシド、ヨウ化テトラn-ブチルアンモニウム、臭化ステアリルトリメ

チルアンモニウム、臭化セチルジメチルエチルアンモニウム、テトラn-ブチルアンモニウムハイドロサルフェート等を挙げることができるが、これに限定されない。4級アンモニウム塩を添加することにより、式(II)の化合物が更に $\text{NH}_2\text{COCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{Cl}$ と反応した副生成物等の生成を抑制し、目的物(II)の収率を向上させることができる。

反応は 0~35℃の温度範囲、より好ましくは 5~30℃、更に好ましくは 5~25℃の温度範囲で行うことが望ましい。0℃未満では反応は殆んど起らず、水が凍結することもあり、適当でない。また、35℃を超えると、得られるグリシジルエーテル(II)の光学純度が低下し、かつ副生成物の割合も増加するので好ましくない。この反応では反応温度が高いほどラセミ化もおこりやすく、生成したグリシジルエーテル(II)が過剰の $\text{NH}_2\text{COCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{Cl}$ と反応して副生成物を与えることがあるので初期は 0~20℃に冷却し、徐々に温度を上げていくのが最適である。また反応時間が

余り長くなると副生成物の量が増加し、ろか困難な微細固形物を与えるので余り長時間反応させることは好ましくない。生成物としてグリシジルエーテル(II)以外にハロヒドリン(VI)が副生することがあるが、このハロヒドリン(VI)はイソプロピルアミンとの反応でアテノロール(III)に変換できるので混入しても差支えない。

反応が進行すると目的のグリシジルエーテル(II)が結晶として析出するため、常法によりろ別することができるが、必要なら酢酸エチルなどで抽出することもできる。

また反応混合物からグリシジルエーテル(II)を単離することなく、そのまま次のアミノ化工程に用いることもできる。この場合は系内に存在する未反応の水酸化アルカリによる $\text{NH}_2\text{COCH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{Cl}$ の加水分解を抑制するために塩酸等の適当な酸で中和しておく必要がある。

本発明の方法の利点は、反応生成物である光学活性グリシジルエーテル(II)が反応中固形物として分離してくることであって、抽出等の操作で

副生成物を混入させる恐れもなく、光学純度、化学純度ともに優れた光学活性グリシジルエーテル(II)を簡便に得ることができる。この反応で用いる光学活性エピクロロヒドリンは本出願人の出願に係わる特開昭61-132196号公報などにより得られる光学純度の高いエピクロロヒドリンを用いることができる。

ここで得られた光学活性グリシジルエーテル(II)は光学純度90~96% eeであり、これをこのままイソプロピルアミンと反応して光学活性アテノロール(III)とし、再結晶あるいは光学活性な有機酸例えば酒石酸、ジベンゾイル酒石酸、グルタミン酸などとの塩とし、ジアステレオマー法により精製しても良いが、光学活性グリシジルエーテル(II)をメタノール、エタノール、イソプロピルアルコール、n-ブタノール、t-ブタノール、ヘキサノール、シクロヘキサノールなどの炭素数 1~6の低級アルコール、アセトン、メチルエチルケトン、メチルイソプロピルケトン、メチルイソブチルケトン、シクロヘキサノンなどの炭

素数 1~ 6のケトン、酢酸メチル、酢酸エチル、エチルブチレート、エチレングリコールジアセートなどの有機酸エステル、アセトニトリル、プロピオニトリル、ブチロニトリル、イソブチロニトリルなどの炭素数 1~ 4のアルキルニトリル類から選ばれた 1種又は 2種以上を溶媒とし、好ましくはアルコール又はケトン類を溶媒として、再結晶により光学純度98%以上に精製したのち、イソプロピルアミンと反応させて光学純度の良いアテノロール(Ⅲ)を製造することもできる。

光学活性グリシジルエーテル(Ⅱ)から光学活性アテノロール(Ⅲ)への変換は次の様に行うことができる。即ち、化合物(Ⅱ)を水又は低級アルコール例えばメタノール、エタノール、イソプロピルアルコール、n-ブタノール或いはこれらの混合溶媒中でイソプロピルアミン 3~50倍モル、より好ましくは 5~30倍モルと 5~60℃の温度で 5~20時間加熱撹拌することにより達成できる。反応温度は 5℃以下ではアミノ化の反応速度が遅く、60℃以上ではNH₂COCH₂基がア

ミン触媒により加水分解を起す。また、グリシジルエーテル(Ⅱ)とアテノロールとの反応を抑制するためにアミン中にグリシジルエーテル(Ⅱ)を加えることが望ましい。溶媒の量は光学活性グリシジルエーテル(Ⅱ)1gに対し、3~100mlの範囲で反応中化合物(Ⅱ)が溶解し、均一溶液になる様に適宜選択することができる。ハロヒドリン(Ⅵ)が混入した化合物(Ⅱ)を用いる場合は反応の初めからあるいは途中から炭酸ナトリウム、炭酸カリウムなどの塩基をハロヒドリン(Ⅵ)に対して 1~5倍当量添加し、同様に行うことにより目的の光学活性アテノロール(Ⅲ)を得ることができる。

1-アリールオキシ-3-アミノ-2-プロパノール誘導体はβ-アドレナリン遮断作用を有し、その多くはラセミ体として用いられているが、実質的にはS体のみが有効な薬理作用をもっていることは多くの研究により明らかにされてきており、本発明のアテノロールにおいてもS体が特に有用であると考えられる。

(発明の効果)

本発明によれば、従来法と比べて、ラセミ化を起すことなく、簡単な反応経路で光学純度の高い目的物質を、収率よくかつ容易に得ることができる。

以下更に具体的に本発明を実施例で詳細説明する。

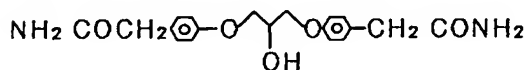
(実施例)

実施例 1

NH₂COCH₂-C₆H₄-OH 30.2g (0.20モル)をNaOH 9.60gを含む水溶液106.5gにとかし、5℃に冷却し、臭化テトラ n-ブチルアンモニウム 0.64gを加え、同温度で撹拌しながら[α]_D²⁰ -35.0°のR-(+)-エピクロロヒドリン18.5gを10分間で滴下し、48時間 5℃で撹拌した。

HPLCで反応が96%進行したのを確認し、析出した結晶を吸引ろかし、水洗し、五酸化リン存在下真空下乾燥し、粗S-(+)-グリシジルエーテル37.03gを得た。このものをインドールを内標とし、ODSシリカゲルを用いてHPLCで分

析した結果、S-(+)-グリシジルエーテル 85.0 w/w %そのハロヒドリン体13.1 w/w %、



(IX)は 1.9 w/w %であり、NH₂COCH₂-C₆H₄-OH基準での収率は各々76%, 10%, 2%であることがわかった。

実施例 2

実施例 1で得た粗S-(+)-グリシジルエーテル(Ⅱ) 36.50gをイソプロピルアミン260.5g、メタノール200gの混合溶媒中に撹拌下15℃で加え、液温を50℃にあげて 3時間撹拌し、反応の終了をHPLCで確めた。

反応液を減圧下に濃縮し、残渣に酢酸エチル 100mlを加えてけんたくし、結晶をろ別し、減圧乾燥して粗S-(+)-アテノロール41.35gをえた。このものをインドール内標としてODSシリカゲルでHPLC分析するとS-(+)-アテノロール98.3 w/w %, (IX) 0.8 w/w %であり、粗S-(+)-グリシジルエーテル中のS-(+)

ーグリシジルエーテル及びそのハロヒドリン体をあわせたモル数からのS-(-)ーアテノロールの単離収率は90%であった。また粗S-(-)ーアテノロールの光学純度をDaicel社の Chiralcel OD カラムを用いて測定すると95.2%eeであった。

実施例3

R-(-)ーエピクロロヒドリン 27.6g, 水 21gの混液を 5℃で冷却攪拌し、この中にNH₂COCH₂Ⓢ-OH 35.7g (0.24モル), 塩化ベンジルトリメチルアンモニウム 0.18g, NaOH 9.44gを水 158.36gに溶解した混合液を 1時間かけて滴下した後、5℃で51時間攪拌した。HPLC分析で反応が97%進行したのを確認し、同温度で 3.5%塩酸で過剰の水酸化ナトリウムを中和したのち、この反応けんだく液をイソプロピルアミン264gの中に10℃に冷却攪拌下 1時間かけて加え、液温を20℃にあげ 3.5時間攪拌し、反応の終了をHPLCで確めた。反応液を減圧下に結晶が析出しはじめるまで濃縮し、冷却した後吸引ろ過、減圧乾燥して粗S-(-)ーアテノロール51.85gを

1.17 (2H, d, J=7.7Hz, ArH)

2.39 (1H, br s, NH)

このものを実施例2と同様にしてイソプロピルアミンと反応させ、S-(-)ーアテノロール(Ⅲ)を得た。このものの光学純度はChiralcel OD (商品名)を用いたHPLCで分析し、98.3%eeであった。

[α]_D²⁰ -16.30° (c=1.0, 1NHCl)

mp 151.0~152.5℃

(lit DE 2453324 [α]_D²⁰ -13.6°

(c=1.0, 1NHCl), mp 151.3~153℃)

実施例5

R-(-)ーエピクロロヒドリンの代りにS-(+)ーエピクロロヒドリンを用いた以外は実施例1と同様にして得られたR-(-)ーグリシジルエーテル(Ⅱ)をアセトンで再結晶すると融点 166.2~167.9℃, [α]_D²⁰ -10.6° (c=0.5, メタノール)の化合物(Ⅱ)が得られた。このものを実施例2と同様にイソプロピルアミンと反応させ、R-(+)ーアテノロール(Ⅲ)を得た。

得た。収率72.2%, HPLCで化学純度, 光学純度を測定すると各々87.8%, 94.8%eeであった。

実施例4

実施例1で得られたS-(+)ーグリシジルエーテル(Ⅱ)をメタノールで再結晶すると融点 167.3~168.6℃, [α]_D²⁰ +10.8° (c=0.5, メタノール)の化合物(Ⅱ)が得られた。

(lit DE 2453324 mp 147~149℃

[α]_D²⁰ +4.8° (c=1.0, メタノール))

NMR (DMSO-d₆)

δ: 2.65~2.73 (1H, m, CH)

2.83 (1H, dt, J=1.1, 5.1Hz, CH)

3.29 (2H, s, CH₂)

3.33 (1H, m, CH)

3.80 (1H, ddd, J=-11.4, 1.1, 6.6Hz, CH)

4.29 (1H, ddd, J=-11.4, 1.1, 2.6Hz, CH)

6.82 (1H, br s, NH)

6.89 (2H, J=7.7Hz, ArH)

ここで得た化合物(Ⅲ)の光学純度はChiralcel OD (商品名)を用いたHPLCで分析し、98.1%eeであった。

[α]_D²⁰ +16.23° (c=1.0, 1NHCl)

mp 151.5~152.8℃

¹H NMR (DMSO-d₆)

δ: 0.99 (6H, d, J=6.2Hz, CH₃)

2.60~2.75 (2H, m, CH₂)

3.28 (2H, s, CH₂)

3.30~3.40 (1H, m, CH)

3.77~3.96 (3H, m, CH₂, CH)

6.80 (1H, br s, NH)

6.86 (2H, d, J=7.7Hz, ArH)

7.17 (2H, d, J=7.7Hz, ArH)

7.37 (1H, br s, NH)

出願人 ダイソー株式会社

代理人 弁理士 門多 透